

<海洋生物飼育日誌>

2023年8月31日9時

天気 晴

水温 18.7℃

セシウムはカリウムと性質がほぼ同じため置き代わって体内に取り込まれます。ストロンチウムもカルシウムと置き換わります。体内から排出される速度が取込み速度より遅いと蓄積されます。トリチウムは水素なので水として取り込まれ、短時間で排出されます。(山)

元素の周期表(長周期型)

族	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	※ 第8族	
周期	(1A)	(2A)	(3B)	(4B)	(5B)	(6B)	(7B)	(8)	(9)	(10)	(11B)	(12B)	(3A)	(4A)	(5A)	(6A)	(7A)	(0)		
1	1H 水素 1.008																		2He ヘリウム 4.003	K族
2	3Li リチウム (6.941)	4Be ベリリウム 9.012											5B ホウ素 10.81	6C 炭素 12.01	7N 窒素 14.01	8O 酸素 16.00	9F フッ素 19.00	10Ne ネオン 20.18	L族	
3	11Na ナトリウム 22.99	12Mg マグネシウム 24.31											13Al アルミニウム 26.98	14Si ケイ素 28.09	15P リン 30.97	16S 硫黄 32.07	17Cl 塩素 35.45	18Ar アルゴン 39.95	M族	
4	19K カリウム 39.10	20Ca カルシウム 40.08	21Sc スカンジウム 44.96	22Ti チタン 47.87	23V バナジウム 50.94	24Cr クロム 52.00	25Mn マンガン 54.94	26Fe 鉄 55.85	27Co コバルト 58.93	28Ni ニッケル 58.69	29Cu 銅 63.55	30Zn 亜鉛 65.38	31Ga ガリウム 69.72	32Ge ゲルマニウム 72.64	33As ヒ素 74.92	34Se セレン 78.96	35Br 臭素 79.90	36Kr クリプトン 83.80	N族	
5	37Rb ルビウム 85.47	38Sr ストロンチウム 87.62	39Y イットリウム 88.91	40Zr ジルコニウム 91.22	41Nb ニオブ 92.91	42Mo モリブデン 95.96	43Tc テクネチウム [99]	44Ru ルテチウム 101.1	45Rh ロジウム 102.9	46Pd パラジウム 106.4	47Ag 銀 107.9	48Cd カドミウム 112.4	49In インジウム 114.8	50Sn スズ 118.7	51Sb アンチモン 121.8	52Te テルル 127.6	53I ヨウ素 126.9	54Xe キセノン 131.3	O族	
6	55Cs セシウム 132.9	56Ba バリウム 137.3	57-71 ランタノイド*	72Hf ハフニウム 178.5	73Ta タンタル 180.9	74W タングステン 183.8	75Re レニウム 186.2	76Os オスマシウム 190.2	77Ir イリジウム 192.2	78Pt 白金 195.1	79Au 金 197.0	80Hg 水銀 200.6	81Tl タリウム 204.4	82Pb 鉛 207.2	83Bi ビスマス 209.0	84Po ポロニウム [210]	85At アスタチン [210]	86Rn ラン [222]	P族	
7	87Fr フランシウム [223]	88Ra ラジウム [226]	89-103 アクチノイド**	104Rf ラザホーニウム [261]	105Db ドブニウム [262]	106Sg シーボーギウム [263]	107Bh ボロニウム [264]	108Hs ハウンニウム [265]	109Mt マイテネリウム [266]	110Ds ダームシュタット [267]	111Rg レントゲニウム [268]	112Cn コペルニシウム [269]	113Nh ウノウンニウム [270]	114Fl フルロウニウム [271]	115Mc メンケレウニウム [272]	116Lv リバウニウム [273]	117Ts テネシウム [274]	118Og オガネソン [276]		
族の一般名	アルカリ金属		アルカリ土類金属		遷移元素の荷電数は、1または2が多い								カルコゲン元素		ハロゲン元素		不活性ガス			
価電数	1	2									3	4	5	6	7	0				
参加数	+1	+2									+3	+4	-3	-2	-1	0				
← 陽イオン、塩基性																		→ 陰イオン、酸性		
	72La ランタン 138.9	58Ce セリウム 140.1	59Pr プラセオジム 140.9	60Nd ネオジム 144.2	61Pm プロメチウム [145]	62Sm サマリウム 150.4	63Eu ユウロピウム 152.0	64Gd ガドリニウム 157.3	65Tb テルビウム 158.9	66Dy ジスプロジウム 162.5	67Ho ホルミウム 164.9	68Er エルビウム 167.3	69Tm ツリウム 168.9	70Yb イットリウム 173.0	71Lu ルテチウム 175.0					
*																				
**	88Ac アクチニウム [227]	90Th トリアム 232.0	91Pa プロトアクチニウム 231.0	92U ウラン 238.0	93Np ネプチウム [237]	94Pu プルトニウム [239]	95Am アメリシウム [243]	96Cm キュリウム [247]	97Bk バークリウム [247]	98Cf カリホルニウム [251]	99Es アインシュタイン [252]	100Fm フェルミウム [257]	101Md メンデルレービウム [258]	102No ノーバキウム [259]	103Lr ローレンシウム [262]					
<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="display: flex; gap: 10px;"> <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: yellow;"></div> 非金属元素、他は金属元素 <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: lightblue;"></div> 軽金属 <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: lightgreen;"></div> 遷移金属(B)、他は典型元素(A) <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: blue;"></div> 重金属 <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: #e0e0e0;"></div> 金属元素=重金属+軽金属 </div> <div style="display: flex; gap: 10px;"> <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: #f0f0f0;"></div> 常温、常圧で気体 <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: #d0d0d0;"></div> 常温、常圧で固体 <div style="border: 1px solid black; width: 15px; height: 15px; background-color: #c0c0c0;"></div> 常温、常圧で液体 </div> </div>																				
注)コペルニシウムは2010年2月20日のIUPACのニュースリリースによる。(http://www.iupac.org/web/nt/2010-02-20_112_Copernicium) 原子力百科事典(ATOMICA)を一部加工																				